Enzymatic reduction of ketone groups in 6-cyano-3,5-dihydroxyhexanoic alkyl ester

Patent Number:

US6001615

Publication date:

1999-12-14

Inventor(s):

REEVE CHRISTOPHER DAVID (GB)

Applicant(s):

ZENECA LTD (GB)

Requested Patent: WO9700968

Application

Number:

US19970981731 19971223

Priority Number

GB19950012837 19950623; WO1996GB01422 19960617

IPC Classification: C12P13/00

EC Classification: C12P13/00, C12P41/00B

Equivalents:

AU6230696, CA2221800, CZ9704129, DE69626820D, 🖾 EP0833938

(WO9700968), B1, JP11507204T

Abstract

PCT No. PCT/GB96/01422 Sec. 371 Date Dec. 23, 1997 Sec. 102(e) Date Dec. 23, 1997 PCT Filed Jun. 17, 1996 PCT Pub. No. WO97/00968 PCT Pub. Date Jan. 9, 1997A compound of formula (III) is produced by selectively reducing a compound of formula (II) using a reductase possessing the properties of one produced by Beauveria, Candida, Kluyveromyces, Torulaspora or Pichia. or A compound of formula is produced by selectively reducing a compound of formula II using a reductase possessing the properties of one produced by Candida pelliculosa, Neurospora crassa, Pichia trehalophila or preferably Hansenula anomola.

Data supplied from the esp@cenet database -12

* NOTICES *

Japan Pat nt Office is not r sponsible for any damages caus d by the us of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.

2.**** shows the word which can not be translated.

3.In the drawings, any words are not translated.

CLAIMS

[Claim(s)]

It is the compound of a formula (III) by returning alternatively using the reductase which has the property of the reductase which **, Beauveria, Candida, Kluyveromyces, Torulaspora, or Pichia

How to *****.

Compound of Formula (II) 2. Beauveria Bassiana, Pichia pastoris, Pichia haplophila, Pichia membranefaciens, Candida humicola, Candida solani, Candida diddensiae, Candida friedrichii, Kluyveromyces drosophilarum, The method according to claim 1 of manufacturing the compound of a formula (III) by returning alternatively using the reductase which has the property of the reductase which Torulaspora hansenii or Pichia angusta produces.

- 3. Method according to claim 1 or 2 by which reductase is obtained from Beauveria, Candida, Kluyveromyces, Torulaspora, or Pichia.
- 4. Way of claim 1-3 given in any 1 term reductase is supplied by existence of all cells of Beauveria, Candida, Kluyveromyces, Torulaspora, or Pichia on the occasion of alternative reduction.
- 5. Way of claim 1-4 given in any 1 term reductase is what Pichia produces.
- 6. Way according to claim 5 reductase is what Pichia haplophila or Pichia angusta produces.
- 7. Method of claim 1-6 given in any 1 term carried out in nutrition culture medium which contains carbon source for this organism under existence of all cells of organism which produces aforementioned reductase.
- 8. Way according to claim 7 trace element exists in nitrogen source and source row of Lynn.
- 9. Method according to claim 7 or 8 enforced under aerobic conditions.
- 10. It is Formula by Returning Compound of Formula (III) Alternatively Using Candida Pelliculosa, Neurospora Crassa, Pichia Trehalophila, or Reductase that Has Property of Reductase Which

How to manufacture ******

[Translation done.]

* NOTICES *

Japan Patent Office is not responsible for any damages caus d by the use of this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.**** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

DETAILED DESCRIPTION

[Detailed Description of the Invention]

Reduction of a ketone group this invention relates to reduction of a ketone group.

From Brower et al. Tetrahedron Letters 1992 and p.2279-2282 to a formula

Manufacturing by returning to a JIASUTEREO selection target and subsequently protecting ******* as acetonide by the method of Chen et al.Tetrahedron Letters 1987 28 155 and Chem Lett 19871923, is known. Obtaining a compound (I) by the intersection air conditioner IZEN method was also reported. These paths adopt the temperature of -90 degrees C, and, for this reason, those methods have become the inconvenient thing which cost requires. A compound (I) is human menopausal gonadotrophin to which the cholesterol in whole plasma

A compound (I) is human menopausal gonadotrophin to which the cholesterol in whole plasma and a low density lipoprotein is reduced in CI-981, i.e., Homo sapiens. It can be used as intermediate field in composition of the CoA reductase inhibitor. The vital structures can be guided also from the compound of the following formula.

the above-mentioned formula — setting — R — an alkyl group and the thing which has 1-6 carbon atoms preferably — it is t-butyl more preferably

This invention persons found out that a compound (II) was returned in the convenient temperature which is a degree or high selectivity in the middle, and a compound (III) could be manufactured, when the ketone reductase generally seen between the strains of Beauveria, Pichia, Candida, Kluyveromyces, and a Torulaspora group was used. However, an exception may arise in each kind or an enzyme may be accompanied by one of the reverse stereospecificity.

Beauveria bassiana ** and Beauveria — preferably Or it membranefaciens(es). Pichia — desirable — Pichia pastoris and haplophila — It Candida humicola and solani(s). Candida — preferably diddenssiae or friedrichii, Kluyveromyces, Preferably Kluyveromyces drosophilarum, Torulaspora hansenii or Torulaspora — preferably By returning alternatively using the reductase

which has the property of the reductase which the microorganism preferably chosen from Pichia angusta produces, it includes manufacturing the compound of a formula (III).

Beauveria bassiana moreover, this invention — the compound of a formula (II) — the aforementioned microorganism — preferably Pichia pastoris, Pichia haplophila, Pichia membranefaciens, Candida humicola, Candida solani, Candida diddensiae, Candida friedrichii, Kluyveromyces drosophilarum, Torulaspora hansenii or by returning alternatively using all the cells or extract of Pichiaangusta preferably, it is a formula (III).

It includes manufacturing ******.

this invention is preferably carried out using all the cells of an organism. It is because it becomes unnecessary to separate the purpose enzyme and a cofactor required for a reaction is supplied by this.

Although each above-mentioned kind can be used, in order to obtain a high invert ratio and high selectivity, it is desirable Pichia haplophila and to use the enzyme or all the cells of Pichia angusta more preferably.

Generally a cofactor and the system for usually reproducing nicotinamide-adenine-dinucleotide (P) H (a nicotinamide adenine dinucleotide or nicotinamide adenine dinucleotide phosphate) and a cofactor, for example, a glucose, and the glucose dehydrogenase are used with an enzyme for guidance of a reaction. Since a cofactor suitable in [all] a cell and a reduction mechanism exist, it is desirable to use all the cells in the nutrition culture medium containing a desirable suitable carbon source. :sugar with which 1 or more than it is contained in a carbon source among the following, for example, a maltose, and a sucrose — or — desirable — a glucose, a polyol, for example, a glycerol, or a sorbitol, a citric acid, a lower alcohol, for example, a methanol, or ethanol

A trace element must exist in a nitrogen source and the source row of Lynn in a culture medium to increase all cells in a reaction. These may be ordinarily used for cultivation of a living thing. This method can be enforced by adding the compound of Formula II to the culture of the living thing increased in the culture medium which can support multiplication, or the viable cell suspension in the culture medium lacked more than in one or it of a nutrient required for multiplication although the carbon source was contained preferably. A death cell can also be used as long as a required enzyme and a required cofactor exist. As long as it is required, you may add them into a death cell.

A cell may be fixed in a base material by request, and this may be contacted to the compound of Formula II under desirable existence of the aforementioned suitable carbon source. pH -- 3.5-9, 4-9, -- desirable -- a maximum of 6.5 -- a maximum of 5.5 is more preferably suitable [for example,] It is very suitable to use pH of 4–5. Probably, it will be preferably suitable for this method more preferably to carry [10-50-degree C / 20-40-degree C] out at the temperature of 25-35 degrees C. When all the survival cells of the aforementioned living thing exist, it is desirable to operate it under aerobic conditions, a remarkable change is possible although it is suitable to measure with standard temperature and standard pressure, and to use the oxygen aeration speed of per minute 0.01 to 1.0 capacity under the above-mentioned pH and the conditions of temperature per capacity of a culture medium -- obvious -- it will be . You may supply oxygen as air. When performing this separately from this method, on the occasion of multiplication of a living thing, same pH, temperature, and aeration conditions can be adopted. The refined enzyme can be isolated with a known means, the ion exchange chromatography which carries out centrifugal separation of the suspension of the destroyed cell suitably, and separates a transparent solution from cell waste, for example, elutes the ion concentration of a liquid from a column with slight height suitably -- and/or, the alternative precipitation by addition of the ionicity matter, for example, an ammonium sulfate, separates the enzyme made into the purpose from this solution In order to raise purity, you may repeat such operation by request. Manufacture of the compound of example 1 formula (III) 41g yeast and the agar for mold were dissolved in distilled water of 1L, and the microorganism was maintained on YM (oxo id company) agar plate prepared by sterilizing with an autoclave.

In the flask with a baffle of 1L which put in 200ml of mineral salts culture media of the following composition for proliferation in a liquid medium :(per [1L]) K2HPO4 (1.9g) which transplanted

the microbial cell of one loop (loopful) in sterile from the agar plate, NaH2PO4.2H2O (2.02g), 2 (NH4) SO4 (1.8g), MgSO4.7H2O (0.2g), FeCl3 (0.97mg), and a trace element solution (1ml). The trace element solution consisted of CuSO(per [1L]) 4.5H2O (0.02g), MnSO4.4H2O (0.1g), ZnSO4.7H2O (0.1g), and CaCO3 (1.8g). This minimal medium was supplemented with 0.2% (w/v) of yeast extract, and 2.25% (w/v) of glucose.

The microorganism was proliferated in 150rpm for 24 to 48 hours with the orbital shaker at 28 degrees C.

The microbial cell was harvested by carrying out at-long-intervals heart separation in 7000rpm for 20 minutes at 10 degrees C. This cell pellet was re-suspended in 100ml 50mM sodium-sulfate buffer solution (pH 6.4), and the cell was washed by carrying out centrifugal separation according to the above. Finally this cell pellet was re-suspended in the 50ml above-mentioned buffer solution.

The compound (2 g/L) of a glucose (10 g/L) and a formula (II) was added to 50ml of cell suspension in a 250ml flask with a baffle. The cell was incubated in 150rpm on the rotary shaker for 18 to 48 hours at 28 degrees C.

The ethyl acetate of 1 capacity extracted the whole reaction broth twice. In many cases, the emulsion generated and this was destroyed by carrying out at-long-intervals heart separation in 10,000rpm for 5 minutes at 28 degrees C. The pooled ethyl-acetate extract was dried by anhydrous sodium sulfate, vacuum distillation removed the solvent, and the golden oil was obtained.

Enantiomer composition of a compound to the grade of conversion to the compound of Formula III and the compound of Formula III of Formula II was measured by HPLC (high pressure liquid chromatography). : which shows the conditions of HPLC below — HPLC : Waters (Waters) 590 programmable pump column : "Chiralcel (Chiralcel)" OJ (250mmx4.6mm)

(KIRASERU is trademark) of Diamond Cell Chemical Industries. A guard column (50mmx4.6mm), grain-size solvent of 10 micrometers: Hexane: Ethanol (95:5)

The rate of flow It is temperature by :1ml/. : Ambient-temperature detection : A refractive index, Waters differential refractometer R401 The holding times of IV which is the diastereoisomer of the compound of Formula II and Formula III and the compound of Formula III were 43, 27, and 21 minutes, respectively.

The obtained result is summarized in Table 1.

表 1

		
微生物	転化率	化合物III
	(%)	:IVの比率
Beauveria bassiana ATCC 7159	34	17:1
Candida humicola CBS 1897	8	> 20:1*
Candida diddensiae ATCC 20213 .	2	> 20:1*
Candida frieddrichii ATCC 22970	3	> 20:1*
Candida solani CBS 1908	7	12:1
Hansenula nonfermentans CBS5764	75	1.8:1
Kluyveromyces drosophilarum CBS 2105	5	6:1
Pichia angusta NCYC 495	100	110:1
Pichia angusta NCYC R320*	98	>100:1*
Pichia angusta NCYC R322*	98	>100:1*
Pichia haplophila CBS 2028	97	33:1
Pichia membranefaciens DSM 70366	4	>20:1*
Pichia pastoris BPCC 260	20	>20:1*
Pichia pastoris BPCC 443	17	>20:1*
Pichia pastoris NCYC R321*	20	>20:1*
Torulaspora hansenii ATCC 20220	17	>20:1*

^{*} 化合物IVは検出されなかった。化合物IVの検出限界を基準とした結果。

Manufacture of the compound IV which is the diastereoisomer of the compound of example 2

The microorganism was maintained and proliferated according to the publication of an example 1. A bioenergetic exchange and analysis were also performed completely similarly to the publication of an example 1.

^{*} ブダペスト条約の規定に基づいて1995年5月18日に寄託。

A result is summarized in Table 2. 表 2

微生物	転化率 (%)	化合物V: IIIの比率
Candida pelliculosa ATCC 2149	98	9:1
Hansenula anomola CBS 2230	85	37:1
Neurospora crassa ATCC 9277	58	10:1
Pichia trehalophila CBS 5361	65	3:1

Probably, the above result shows that the specific bacillus belonging to a Candida group and each Pichia group produces both diastereoisomers. On the other hand, on Pichia angusta and another side, that singularity is shown to the diastereoisomer from which Hansenula anomola differs may show that two kinds of enzymes with opposite stereospecificity exist, and it may both attain to a certain kind, and/, or the enzyme besides a low of stereospecificity may exist. Multiplication of Pichia angusta NCYC R320 within example 3 fermenter, and in situ manufacture of the compound of a formula (III) (R=t-butyl) About Pichia angusta NCYC R320, it is the Brown biotechnology stat (Braun Biostat).

It was made to increase within 5L fermenter of ED/ER5 by both the batch culture and the supply formula batch culture (fed-batchculture).

Multiplication in a batch culture was performed in culture-medium 5L of the following composition: (per [1L])

A glucose, 40g;MgSO4.7H2O, 1.2 g;K2SO4, 0.21 g;KH2PO4, 0.69 g;H3PO4 (17M), 1ml; yeast selfmelt, 2g;FeSO4.7H2O, 0.05g; polypropylene-glycol defoaming agent, 0.3ml; a trace element solution, 2ml. A trace element solution contains ZnSO(per [1L]) 4.7H2O, 10g;MnSO4.4H2O, 10g;CuSO4.5H2O, 1g and H3PO4 (11.6M), and 1ml. The culture medium was prepared in tap water. 7M The culture medium was adjusted and controlled by addition of NH4OH for the purpose pH.

Although multiplication in a supply formula batch culture was performed according to what was indicated per batch culture however, when glucose concentration falls to less than 10 g/L The fermentation broth of 1L is taken out in sterile. Although maintained to 2 – 5 g/L, glucose concentration: (per [1L]) which supplied culture-medium 1L of the following composition at sufficient speed — a glucose, 240g; yeast self-melt, 7g;FeSO4.7H2O, 0.175g; polypropylene-glycol defoaming agent, 1ml and a trace element solution, and 7ml

As for the fermentation performed under the batch culture and the supply formula batch culture, both were started by addition of Pichia angusta NCYC R320 inoculum. The inoculum was prepared in 200ml of mineral salts culture media indicated in the example 1, and was proliferated in 150rpm for 18 to 20 hours with the orbital shaker at 28 degrees C. Before inoculating a fermenter, the inoculum was diluted 10 times in the sterile culture medium of the same composition.

Fermentation is :temperature performed under the following pH, temperature, aeration, and churning conditions until it became the dryness cell weight 10 – 15 g/L. : 28, 34 or 40-degree-CpH : 4.5, 5.5, 6.5 aeration : 0.1, 1.0vvm (a part for capacity [of the capacity/culture medium of air]/)

Churning: 600rpm Production of the compound of a formula (III) (R=t-butyl) was started by

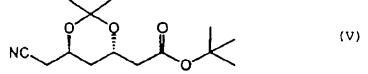
adding the compound of Formula II (R=t-butyl) as a crude oil (the remainder being acetoacetic-acid t-butyl substantially) of about 65% w/w of concentration. The compound of a formula (II) and (R=t-butyl) was added as a continuation feed stock at sufficient speed to maintain the concentration to 2 g/L preferably one to 5 g/L generally. By making a solid-state glucose into an auxiliary substrate, it added to fermentation broth so that the concentration of 1 - 5 g/L might be maintained. In each experiment, production of the compound of a formula (III) (R=t-butyl) was performed under the same temperature as the case of the proliferation stage of a microorganism, pH, aeration, and churning conditions.

The concentration of the compound of the formula in fermentation broth (II) (R=t-butyl) and a formula (III) (R=t-butyl) was measured by Antiphase HPLC.: which indicates HPLC conditions below — HPLC: Hewlett Packard HP 1050 columns: Waters, Novapak (Nova-PakR) C18 column, a size (3. 9x300mm), and grain size of 4 micrometers. Novapak is Millipore Corp. It is a registered trademark.

solvent: — water: — the 0.02M phosphoric—acid rate of flow in an acetonitrile (60:40): a part for 1ml/— detector: Hewlett Packard HP 1047A refractive—index detector temperature: Ambient temperature a formula (II) (R=t-butyl) — and (III) (R=t-butyl) the holding times of a compound were 4.0 and 3.1 minutes, respectively

When the living thing reduction process was completed, in 5000rpm, centrifugal separation of the fermentation broth was carried out for 20 minutes at 20–22 degrees C. The compound of a formula (III) (R=t-butyl) was isolated from the supernatant liquid the suitable organic solvent, for example, toluene, an isoamyl acetate, 2-pentanone, ethyl acetate or a 4-methyl-2-pentanone, and by extracting by ethyl acetate or 2-pentanone preferably. Solvent extraction liquid was dried by anhydrous sodium sulfate, vacuum distillation removed the solvent, and the rough product of Formula III (R=t-butyl) was obtained as a golden oil.

The isopropylidene derivative (I) which measures by HPLC of a rough product by the method which indicated the compound of a formula (III) (R=t-butyl), and the ratio of the diastereoisomer (IV) and (R=t-butyl) in the example 1, or corresponds, and its diastereoisomer (V):



: measured by carrying out HPLC measurement of the ****** under the following conditions — HPLC: Hewlett Packard HP 1050 columns: YMC ODS AQ303 The size of 4.6x250mm, and grain Degree of 5 micrometers. It can receive from a hike ROM (Hichrom) company. solvent: methanol: — water (50:50)

The rate of flow It is a detector by :1ml/. : Hewlett Packard HP 1047A refractive-index detector temperature : Ambient temperature The holding times of the compound of a formula (I) and a formula (V) were 31.0 minutes and 35.5 minutes, respectively.

Manufacture of an example 4 isopropylidene derivative (I) and its diastereoisomer (V) The sample of the rough product obtained by living thing reduction of the compound of a formula (III) (R=t-butyl), a formula (IV), and (R=t-butyl) and the compound of a formula (II) and (R=t-butyl) was changed into the isopropylidene derivative corresponding to the bottom of existence of the methansulfonic acid for catalysts by the reaction with 2 and 2-dimethoxypropane in the dryness acetone. 3g of rough products obtained by living thing reduction was made to react with 2 and 2-dimethoxypropane (7ml) with ambient temperature into the dryness acetone (5ml) containing methansulfonic acid (5microl) at a typical reaction for 2 hours. Subsequently, this solution was poured into w/v sodium-hydrogencarbonate solution 2 15ml%, and was agitated for 5 more minutes. 30ml ethyl acetate extracted the obtained mixture. The ethyl-acetate extract was separated, it mixed with 15ml n-hexane and 30ml distilled water washed the organic extract with which it mixed. The organic phase was dried by anhydrous sodium sulfate, vacuum distillation removed the solvent, and the oil of deep orange was obtained. This was solidified when it cooled.

The formula in pH, temperature, aeration conditions, and a fermentation method an example 5 – 13 various (III) (R=t-butyl)

Manufacture of ******* In each case, Pichia angusta NCYC R320 is used for examples 5-13 by the initial dryness cell weight of 10 - 15 g/L, and they show operation of the method of manufacturing the compound of a formula (III) (R=t-butyl) from the compound of a formula (II) and (R=t-butyl). This method was enforced according to the publication of an example 3 except the point shown in Table 3.

The result which operated this method under the conditions shown in Table 3 is summarized in Table 4.

The reaction profile obtained by operating this method under the conditions explained in full detail in the example 13 is shown in <u>drawing 1</u>. The initial dryness cell weight in this case was 12.67 g/L.

表 3

実施例	рΗ	温 度 (°c)	通気 (WM) -	補給式バッチ/ バッチ培養
5	5.5	28	1	バッチ
6	5.5	34	1	バッチ
7	5.5	40	1	バッチ
8	5.5	28	0.1	バッチ
9	6.5	28	1	バッチ
10	4.5	28	1	バッチ
11	4.5	34	1	バッチ
12	5.5	28	1	補給式バッチ
13	4.5	28	1	補給式バッチ

v v m は、空気の容量(標準温度および標準圧力で測定)/培地の容量/分を意味する。

実施例	反応時間	らな(II)	~(111)らゆ(11)	(111)の濃度	単離した	(V):(V)
	(開制)	@~(III)	の還元の比速度	(g/L)	(111)	の比率、
		転化率(%)	(g L-1h-1g-1		収率(%)	
			乾燥細胞重量)			
5 ,	44	85	0.022	12.3	87	>166:1
9	22	83	0.027	2.62	QN	> 64:1
7	47	57.	0.052	6.1	85	> 86:1
8	52	71	0.025	7.1	88	> 71:1
6	24	79	0.032	4.65	CN	> 85:1
10	49	93	0.015	11.3	84	>110:1
11	25.5	GN	0.018	1.98	QN	> 63:1
12	41	84	0.037	10.95	84	> 92:1
13	48	79	0.030	16.96	91	>172:1

化合物(V)は、調製したいずれの試料中にも検出されなかった。結果は化合物(V) の検出限界を基準として、実施例3に記載したHPLC条件を用いて算出された。

ND 測定されなかった。

表 4

Elucidation of the compound of example 14 formula (III) (R=t-butyl) The rough product (III) (R=t-butyl) obtained by operation of the method indicated in the example 5 was changed into the isopropylidene derivative (I) by the following methods.

The rough product (III (145g; 65g and 0.28 mols) is contained) was inserted in the round bottom flask of 1L equipped with the magnetic stirrer. Dryness acetone (200ml), 2, and 2-dimethoxypropane (294ml, 2.39 mols) and methansulfonic acid (1.5ml) were added in this flask. By carrying out the spot of a small amount of sample to damp pH directions piece of paper, pH of a

solution was inspected and it checked that it was acid. Reaction mixture was agitated with ambient temperature and disappearance of (III) was supervised by HPLC using the method indicated in the example 3. It completed in 3 hours and the reaction added w/v sodium—hydrogencarbonate solution 2 550ml% at this time. pH was rechecked according to the above and it checked that it was within the limits of 7–9. Mixture was moved to the separating funnel and 400ml ethyl acetate extracted. Ethyl acetate was removed and 200 moreml ethyl acetate reextracted the aqueous phase. The ethyl—acetate extract was doubled and n—hexane of 1L was added. Distilled water of 1L washed this set ethyl acetate and the solution of a hexane 3 times, the organic phase was separated, and it was made to dry by anhydrous sodium sulfate. When vacuum distillation removed the solvent, the red oil was obtained, and when this left it, it was solidified.

This isopropylidene (I) was crystallized from n-hexane, it recrystallized [heptane / n-], and the white crystalline-substance product was obtained with 81% of yield. this isopropylidene (I) -- 98.65% of chemical purity -- it is -- a compound (II) -- and (III) (V) -- (R=t-butyl) is not contained but they are an infrared spectroscopy and 250MHz. 1H It was undistinguishable from the authentic sample of (I) with neither of NMR spectrometry. Reference: ATCC American type culture collection, 123031 Parklawn Drive, Rockville, Maryland 20852 USACBS Central bureau Ball Singh Mel cull CHAZU, Oosterstraat 1, Postbus 273, NL-3740 AG Baarn, NetherlandDSM DOITCHU sum RUNGU phon micro ORUGA varnish noodle UNTO - A TSUERUKARUCHU allene company, Mascheroder Weg 1b, D-330 Braunschweig, GermanyNCYC National collection OBU yeast cull CHAZU INSUTE An ICHUTO OBU hood research, a NORUWIHHI laboratory, Norwich Research Park, Colney, Norwich NR4 7UABPCC Zeneka Co., bioproducts culture collection (generally it cannot receive)

[Translation done.]

* NOTICES *

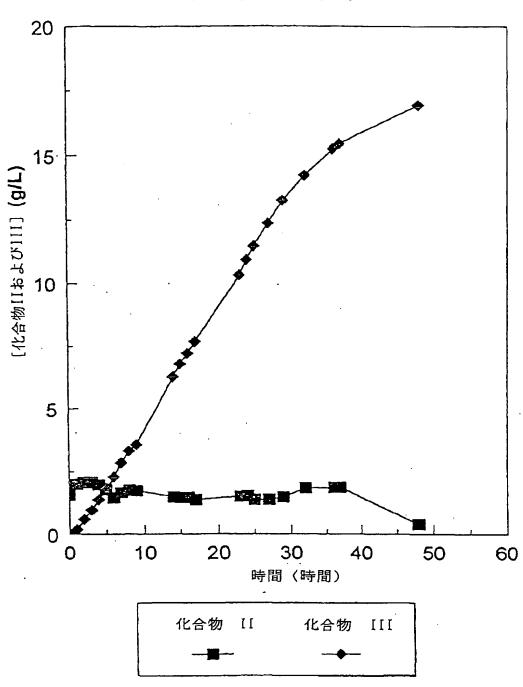
Japan Patent Office is not responsible for any damages caused by the use f this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.**** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

DRAWINGS

[Drawing 1]





[Translation done.]

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公表特許公報(A)

(11)特許出願公表番号

特表平11-507204

(43)公表日 平成11年(1999)6月29日

(51) Int.Cl.8

識別記号

FΙ

C12P 13/00

C 1 2 P 13/00

審查請求 未請求 予備審査請求 有 (全 23 頁)

特願平8-532013 (21)出願番号

平成8年(1996)6月17日 (86) (22) 出顧日 (85)翻訳文提出日 平成9年(1997)12月18日

PCT/GB96/01422 (86)国際出願番号

WO97/00968 (87)国際公開番号 (87)国際公開日 平成9年(1997)1月9日

(31)優先権主張番号 9512837.7 (32)優先日 1995年6月23日 イギリス (GB) (33)優先権主張国

(71)出願人 ゼネカ・リミテッド

イギリス国 ロンドン ダブリュー1ワイ 6エルエヌ, スタンホープ ゲート 15

(72) 発明者 リーヴ、クリストファー・デイヴィッド

イギリス国ミドルズプロー ティーエス9 6イーアール, グレイト・アイトン, ロ

ーズベリー・クレセント 28

(74)代理人 弁理士 社本 一夫 (外5名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 ケトン基の還元

(57)【要約】

式 (II) の化合物

を、Beauveria、Candida、Kluyveromyces、Torulaspora またはPichiaが産生する還元酵素の特性を有する還元酵 素を用いて選択的に還元することにより、式(III)の化 合物

が製造される。あるいは式IIの化合物を、Candida pell iculosa、Neurospora crassa、Pichiatrebalophila、ま たは好ましくはHansenula anomolaが産生する還元酵素 の特性を有する還元酵素を用いて選択的に還元すること により、式

の化合物が製造される。

【特許請求の範囲】

·1. 式 (II) の化合物

を、<u>Beauveria</u>、<u>Candida</u>、<u>Kluyveromyces</u>、<u>Torulaspora</u>または<u>Pichia</u>が産生する 還元酵素の特性を有する還元酵素を用いて選択的に還元することにより、式(III)の化合物

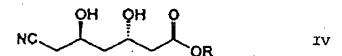
を製造する方法。

- 2. 式 (II) の化合物を、Beauveria bassiana、Pichia pastoris、Pichia ha
 plophila、Pichia membranefaciens、Candida humicola、Candida solani、Cand
 ida diddensiae、Candida friedrichii、Kluyveromyces drosophilarum、Torula (
 spora hanseniiまたはPichia angustaが産生する還元酵素の特性を有する還元酵
 素を用いて選択的に還元することにより式(III)の化合物を製造する、請求項
 1 記載の方法。
- 3. 還元酵素が <u>Beauveria</u>、 <u>Candida</u>、 <u>Kluyveromyces</u>、 <u>Torulaspora</u>または <u>Pich</u> <u>ia</u>から得られる、請求項1または2記載の方法。
- 4. 選択的還元に際して、還元酵素が<u>Beauveria</u>、<u>Candida</u>、<u>Kluyveromyces</u>、<u>Torulaspora</u>または<u>Pichia</u>の全細胞の存在により供給される、請求項 1 ~ 3 のいずれか 1 項記載の方法。
- 5. 還元酵素が <u>Pichia</u>の産生するものである、請求項1~4のいずれか1項記載の方法。
- 6. 還元酵素が<u>Pichia haplophila</u>または<u>Pichia angusta</u>の産生するものである、請求項 5 記載の方法。
 - 7. 前 記 還 元 酵 素 を 産 生 す る 生 物 の 全 細 胞 の 存 在 下 に 、 該 生 物 の た め の 炭 素 源

を含有する栄養培地中で実施される、請求項1~6のいずれか1項記載の方法。

- 8. 窒素源およびリン源ならびに微量元素が存在する、請求項7記載の方法。
- 9. 好気性条件下で実施される、請求項7または8記載の方法。

10. 式 (III) の化合物を、<u>Candida pelliculosa</u>、<u>Neurospora crassa</u>、<u>Pichia trehalophila</u>、または好ましくは<u>Hansenula anomola</u>が産生する還元酵素の特性を有する還元酵素を用いて選択的に還元することにより、式



の化合物を製造する方法。

【発明の詳細な説明】

ケトン基の還元

本発明はケトン基の還元に関する。

Brower et al.Tetrahedron Letters 1992,p.2279-2282から、式

の化合物が、式

の化合物を Chen et al. Teirahedron Letters 1987 28 155 および Chem Lett 1987 1923の方法でジアステレオ選択的に還元し、次いでアセトニドとして保護することにより製造することは知られている。交差クライゼン法により化合物(1)を得ることも報告された。これらの経路は-90 $\mathbb C$ の温度を採用し、このためそれらの方法は経費のかかる不便なものとなっている。

化合物 (I) は C I - 9 8 1、 すなわちヒトにおいて全血漿中および低密度リポタンパク質中のコレステロールを低下させる H M G C O A 還元酵素阻害薬の合成における中間体として使用できる。その重要な構造は次式の化合物からも誘導できる。

上記式において、Rはアルキル基、好ましくは1~6個の炭素原子をもつもの、より好ましくはt-ブチル基である。

本発明者らは、<u>Beauveria</u>、<u>Pichia</u>、<u>Candida</u>、<u>Kluyveromyces</u>および<u>Torulaspo</u> ra属の菌種間に一般に見られるケトン還元酵素を用いると、化合物(II)を中程 度ないし高い選択率で、かつ好都合な温度において還元して化合物(III)を製造しうることを見出した。ただしそれぞれの種において例外が生じることがあり、または酵素が逆の立体特異性のひとつを伴う可能性がある。

したがって本発明は、式(11)の化合物

を、Beauveria、好ましくはBeauveria bassiana、Pichia、好ましくはPichia pastoris、haplophilaまたはmembranefaciens、Candida、好ましくはCandida humicola、solani、diddenssiaeまたはfriedrichii、Kluyveromyces、好ましくはKluyveromyces、好ましくはKluyveromyces、好ましくはKluyveromyces、好ましくはTorulaspora hansenii、好ましくはPichia angustaから選択される微生物が産生する還元酵素の特性を有する還元酵素を用いて選択的に還元することにより、式(III)の化合物を製造することを包含する。

また本発明は、式(II)の化合物を、前記の微生物、好ましくはBeauveria bassiana、Pichia pastoris、Pichia haplophila、Pichia membranefaciens、Candida humicola、Candida solani、Candida diddensiae、Candida friedrichii、Kluyveromyces drosophilarum、Torulaspora hanseniiまたは好ましくはPichiaangustaの全細胞または抽出物を用いて選択的に還元することにより、式(III)の化合物を製造することを包含する。

本発明は好ましくは生物の全細胞を用いて実施される。これにより、目的酵素を分離する必要がなくなり、反応に必要な補因子が供給されるからである。

上記の種をいずれも使用できるが、高い転化率および高い選択性を得るためには Pichia haplophila、より好ましくは Pichia angustaの酵素または全細胞を用いることが好ましい。

一般に補因子、普通はNAD(P)H(ニコチンアミドアデニンジヌクレオチドまたはニコチンアミドアデニンジヌクレオチドホスフェート)および補因子を再生するための系、たとえばグルコースおよびグルコースデヒドロゲナーゼを、反応の誘導のために酵素と共に用いる。全細胞中には好適な補因子および還元機構

が存在するので、好ましくは好適な炭素源を含有する栄養培地中の全細胞を用いるのが好ましい。炭素源には下記のうち 1 またはそれ以上が含まれる:糖、たとえばマルトース、スクロースまたは好ましくはグルコース、ポリオール、たとえばグリセリンもしくはソルビトール、クエン酸、または低級アルコール、たとえばメタノールもしくはエタノール。

全細胞を反応中に増殖させたい場合、窒素源およびリン源ならびに微量元素が 培地中に存在しなければならない。これらは生物の培養に普通に用いられるもの であってよい。

本方法は、増殖を支持しうる培地中で増殖している生物の培養物に、または好ましくは炭素源を含有するが、増殖に必要な栄養素の1つまたはそれ以上を欠如した培地中の生細胞懸濁液に、式IIの化合物を添加することにより実施できる。死細胞も、必要な酵素および補因子が存在する限り使用できる。必要ならばそれらを死細胞に添加してもよい。

所望により細胞を支持体に固定化し、これを好ましくは前記の好適な炭素源の 存在下で、式IIの化合物と接触させてもよい。

p H は 3 . 5 ~ 9 、 たとえば 4 ~ 9 、 好ましくは最高 6 . 5 、 より好ましくは最高 5 . 5 が好適である。 4 ~ 5 の p H を用いるのがきわめて好適である。 本方法は 1 0 ~ 5 0 ℃、 好ましくは 2 0 ~ 4 0 ℃、 より好ましくは 2 5 ~ 3 5 ℃ の温度で実施するのが好適であろう。前記生物の生存全細胞が存在する場合、好気性条件下で操作するのが好ましい。標準温度および標準圧力で測定して、培地の容量当たり毎分 0 . 0 1 ~ 1 . 0 容量の酸素通気速度を上記の p H および温度の条件で用いるのが好適であるが、かなりの変更が可能であることは自明であろう。空気として酸素を供給してもよい。これを本方法と別個に行う場合にも、生物の増殖に際して同様な p H 、温度および通気条件を採用できる。

精製した酵素は既知の手段で単離できる。好適には、破壊した細胞の懸濁液を 遠心分離し、透明な溶液を細胞屑から分離し、たとえば好適には液体のイオン濃 度を高めながらカラムから溶離するイオン交換クロマトグラフィーにより、およ び/またはイオン性物質、たとえば硫酸アンモニウムの添加による選択的沈殿に より、この溶液から目的とする酵素を分離する。純度を高めるために、所望によ りこのような操作を繰り返してもよい。

実施例1

式(III)の化合物の製造

4 1 g の酵母および糸状菌用寒天を 1 L の蒸留水に溶解し、オートクレーブで滅菌することにより調製した Y M (オキソイド・カンパニー) 寒天平板上で微生物を維持した。

液体培地中での増殖のために、下記組成のミネラル塩類培地 2 0 0 m l を入れた1 L のパフル付きフラスコに、寒天平板から1 ループ (loopful) の微生物細胞を無菌的に移植した: (1 L 当たり) K . H P O . (1 . 9 g) 、 N a H . P O . 2 H . O (2 . 0 2 g) 、 (N H .) . S O . (1 . 8 g) 、 M g S O . . 7 H . O (0 . 2 g) 、 F e C l . (0 . 9 7 m g) および微量元素溶液 (1 m l) 。 微量元素溶液は (1 L 当たり) C u S O . . 5 H . O (0 . 0 2 g) 、 M n S O . . 4 H . O (0 . 1 g) 、 Z n S O . . 7 H . O (0 . 1 g) および C a C O . (1 . 8 g) からなっていた。この最小培地に 0 . 2% (w / v) の酵母エキスおよび 2 . 25% (w / v) のグルコースを補充した。

微生物を28℃でオーピタルシェーカーにより150 r p m において24~4 8時間増殖させた。

1 0 ℃で 7 0 0 0 r p m において 2 0 分間遠心分離することにより微生物細胞を収穫した。この細胞ペレットを 1 0 0 m l の 5 0 m M 硫酸ナトリウム緩衝液(p H 6 . 4)に再懸濁し、上記に従って遠心分離することにより細胞を洗浄した。この細胞ペレットを最終的に 5 0 m l の上記緩衝液に再懸濁した。

2 5 0 m 1 のパフル付きフラスコ内の細胞懸濁液 5 0 m 1 にグルコース(1 0 g / L)および式(i l)の化合物(2 g / L)を添加した。 細胞を 2 8 ℃で回転振盪機上、 1 5 0 r p m において 1 8 ~ 4 8 時間インキュペートした。

反応プロス全体を1容量の酢酸エチルで2回抽出した。多くの場合、エマルションが生成し、これを28℃で10,000rpmにおいて5分間遠心分離することにより破壊した。プールした酢酸エチル抽出液を無水硫酸ナトリウムで乾燥させ、溶剤を真空蒸留により除去して、金色の油を得た。

式 I I の化合物から式 II I の化合物への変換の程度および式 I I I の化合物の鏡像 異性体組成を、HPLC(高圧液体クロマトグラフィー)により測定した。HP LCの条件を以下に示す:

HPLC: ウォーターズ (Waters) 590プログラマブルポンプ

カラム : "キラルセル (Chiralcel)" O J (250 m m × 4.6 m m)

(キラセルはダイアセル・ケミカル・インダストリーズ社の商標)、

ガードカラム (50mm×4.6mm)付き、 粒度 10μm

溶剤 : ヘキサン:エタノール (95:5)

流速 : 1 m l / 分

温度 :周囲温度

検出 :屈折率、ウォーターズ示差屈折計R401

式!!、式!!!の化合物、および式!!!の化合物のジアステレオ異性体である I V の保持時間は、それぞれ 4 3 、 2 7 および 2 1 分であった。

得られた結果を表1にまとめる。

表 1

	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
微生物	転化率	化合物III
	(%)	:IVの比率
Beauveria bassiana ATCC 7159	34	17:1
Candida humicola CBS 1897	8	> 20:1*
Candida diddensiae ATCC 20213	2	> 20:1*
Candida frieddrichii ATCC 22970	3	> 20:1*
Candida solani CBS 1908	7	12:1
Hansenula nonfermentans CBS5764	75	1.8:1
Kluyveromyces drosophilarum CBS 2105	5	6:1
Pichia angusta NCYC 495	100	110:1
Pichia angusta NCYC R320*	98	>100:1*
Pichia angusta NCYC R322	98	>100:1*
Pichia haplophila CBS 2028	97	33:1
Pichia membranefaciens DSM 70366	4	>20:1*
Pichia pastoris BPCC 260	20	>20:1*
Pichia pastoris BPCC 443	17	>20:1*
Pichia pastoris NCYC R321°	20	>20:1*
Torulaspora hansenii ATCC 20220	17	>20:1*

- * 化合物IVは検出されなかった。化合物IVの検出限界を基準とした結果。
- * ブタペスト条約の規定に基づいて1995年5月18日に寄託。

実施例 2

式!! Iの化合物のジアステレオ異性体である化合物! Vの製造

実施例1の記載に従って微生物を維持し、増殖させた。生物変換および分析も実施例1の記載と全く同じに行った。

結果を表2にまとめる。

表 2

微生物	転化率 (%)	化合物V: IIIの比率
Candida pelliculosa ATCC 2149	98	9:1
Hansenula anomola CBS 2230	8.5	37:1
Neurospora crassa ATCC 9277	58	10:1
Pichia trehalophila CBS 5361	65	3:1

以上の結果から、Candida属およびPichia属それぞれに属する特定の菌は両方のジアステレオ異性体を産生することが分かるであろう。一方ではたとえばPichia angusta、他方ではHansenula anomolaが異なるジアステレオ異性体に対して特異性を示すことは、反対の立体特異性をもつ2種類の酵素が存在することを示し、またある種には両方および/または立体特異性の低い他の酵素が存在する可能性がある。

実施例3

発酵槽内での<u>Pichia angusta</u> NCYC R320の増殖、および式 (III) (R = t - ブチル)の化合物のin situ製造

Pichia angusta NCYC R320を、ブラウン・パイオスタット (Braun Biostat)
E D / E R 5 の 5 L 発酵 槽内でパッチ培養および補給式パッチ培養 (fed-batchc

ulture) の両方により増殖させた。

パッチ培養における増殖は下記組成の培地 5 し中で行われた: (1 L 当たり) グルコース、4 0 g; M g S O · · 7 H · O · 1 · 2 g; K · S O · , 0 · 2 1 g; K H · P O · , 0 · 6 9 g; H · P O · (1 7 M) · 1 m l; 酵母自己溶解物、2 g; F e S O · · 7 H · O · 0 · 0 5 g; ポリプロピレングリコール消泡剤、0 · 3 m l; 微量元素溶液、2 m l。微量元素溶液は(1 L 当たり) Z n S O · · 7 H · O · 1 0 g; M n S O · · 4 H · O · 1 0 g; C u S O · · 5 H · O · 1 g および H · P O · (1 1 · 6 M) ,1 m l を含む。培地を水道水中に調製した。7 M N H · O H の添加により、培地を目的 p H に調整および制御した。

補給式バッチ培養における増殖はバッチ培養につき記載したものに従って行ったが、ただしグルコース濃度が10g/L未満に低下した場合には、1Lの発酵プロスを無菌的に取り出し、グルコース濃度を2~5g/Lに維持するのに十分な速度で下記組成の培地1Lを補給した:(1L当たり)グルコース,240g;酵母自己溶解物,7g;FeS〇、7H、〇、0.175g;ポリプロピレングリコール消泡剤、1m1および微量元素溶液、7ml。

バッチ培養および補給式バッチ培養下で行った発酵は両方とも、 Pichia angus ta NCYC R320接種物の添加により開始された。接種物を、実施例1に記載したミネラル塩類培地200ml中で調製し、28℃でオービタルシェーカーにより1 50rpmにおいて18~20時間増殖させた。発酵槽に接種する前に、接種物 を同一組成の無菌培地中に10倍希釈した。

発酵は下記のpH、温度、通気および撹拌条件下で、乾燥細胞重量 10~15g/Lになるまで行われた:

温度 : 28、34、40℃

p H : 4.5, 5.5, 6.5

通気 : 0.1、1.0 v v m (空気の容量/培地の容量/分)

搅拌 : 600 r p m

式 (| | | |) (R = t - ブチル) の化合物の産生は、式! | (R = t - ブチル) の

化合物を濃度約65%w/wの粗製の油(残部は実質的にアセト酢酸t-プチル

)として添加することにより開始された。式(II)(R = t - ブチル)の化合物は、その濃度を一般に 1 ~ 5 g / L、好ましくは 2 g / Lに維持するのに十分な速度で連続供給物として添加された。固体グルコースを補助基質として、 1 ~ 5 g / Lの濃度を維持するように発酵プロスに添加した。各実験において式(III)(R = t - ブチル)の化合物の産生は、微生物の増殖段階の場合と同じ温度、p H、通気および撹拌条件下で行われた。

発酵プロス中の式(II)(R = t - プチル)および式(III)(R = t - プチル)の化合物の濃度を、逆相HPLCにより測定した。HPLC条件を以下に記載する:

HPLC : ヒューレット・パッカードHP 1050

カラム : ウォーターズ、ノバーパック(Nova-Pak*) C 1 8 カラム、寸法(3.

9 × 3 0 0 m m) および粒度 4 μ m 。 ノバーパックはミリポア社

の登録商標である。

溶剤 : 水:アセトニトリル (60:40) 中の 0.0 2 M リン酸

流速 : 1 m l / 分

検出器 : ヒューレット・パッカード H P 1 0 4 7 A 屈折率検出器

温度 : 周囲温度

式 (II) (R=t - ブチル) および (III) (R=t - ブチル) の化合物の保持時間は、それぞれ 4 . 0 および 3 . 1 分であった。

生物還元工程が完了した時点で、発酵プロスを20~22℃で5000rpmにおいて20分間、遠心分離した。式(III) (R=t-ブチル)の化合物を上清から好適な有機溶剤、たとえばトルエン、酢酸イソアミル、2ーペンタノン、酢酸エチルまたは4ーメチルー2ーペンタノン、好ましくは酢酸エチルまたは2ーペンタノンで抽出することにより単離した。溶剤抽出液を無水硫酸ナトリウムで乾燥させ、溶剤を真空蒸留により除去して、式III(R=t-ブチル)の粗生成物を金色の油として得た。

式 (III) (R = t - ブチル)の化合物とそのジアステレオ異性体 (IV) (R = t - ブチル)の比率を実施例 1 に記載した方法で粗生成物のHPLCにより測

定するか、または対応するイソプロピリデン誘導体 (I) とそのジアステレオ異性体 (V):

の比率を下記の条件下でHPLC測定することにより測定した:

HPLC : ヒューレット・パッカードHP 1050

カラム : YMC ODS AQ303 寸法4.6×250mmおよび粒

度 5 μm。ハイクロム(Hichrom)社から入手できる。

溶剤 : メタノール:水(50:50)

流速 : 1 m l / 分

検出器 : ヒューレット・パッカード H P 1 0 4 7 A 屈折率検出器

温度 : 周囲温度

式 (I) および式 (V) の化合物の保持時間は、それぞれ 3 1 . 0 分および 3 5 . 5 分であった。

実施例4

イソプロピリテン誘導体(I)およびそのジアステレオ異性体(V)の製造式(III)(R = t - ブチル)、式(IV)(R = t - ブチル)の化合物、および式(II)(R = t - ブチル)の化合物の生物還元で得た粗生成物の試料を、乾燥アセトン中で触媒用メタンスルホン酸の存在下に2,2 - ジメトキシプロパンとの反応により、対応するイソプロピリデン誘導体に変換した。典型的な反応では、生物還元で得た粗生成物3gを、メタンスルホン酸(5μl)を含有する乾燥アセトン(5ml)中において周囲温度で2時間、2,2 - ジメトキシプロパン(7ml)と反応させた。次いでこの溶液を15mlの2%w/v炭酸水素ナトリウム水溶液に注入し、さらに5分間撹拌した。得られた混合物を30mlの酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル抽出液を分離し、15mlのn-ヘキサンと混和し、混和した有機抽出液を30mlの蒸留水で洗浄した。有機相を無水硫酸

ナトリウムで乾燥させ、真空蒸留により溶剤を除去して濃いオレンジ色の油を得

た。これは冷却すると凝固した。

実施例5~13

種々のpH、温度、通気条件および発酵方式での式(III)(R = t - ブチル)の化合物の製造

実施例 5 ~ 1 3 は、 Pichia angusta NCYC R320をそれぞれの場合 1 0 ~ 1 5 g

/ L の初期乾燥細胞重量で用いて、式 (III) (R = t - ブチル)の化合物を式

(II) (R = t - ブチル)の化合物から製造する方法の操作を示す。この方法は、表 3 に示した点以外は実施例 3 の記載に従って実施された。

表3に示した条件下で本方法を操作した結果を表4にまとめる。

実施例13に詳述した条件下で本方法を操作することにより得られた反応プロフィルを図1に示す。この場合の初期乾燥細胞重量は12.67g/Lであった

表 3

実施例	рН	温 度 (°c)	通気 (VVM)	補給式バッチ/ バッチ培養
5	5.5	28	1	バッチ
6	5.5	34	1	バッチ
7	5.5	40	1	バッチ
8	5.5	28	0.1	バッチ
9	6.5	28	1	バッチ
10	4.5	28	1	バッチ
11	4.5	34	1	バッチ
12	5.5	28	1	補給式バッチ
13	4.5	28	1	補給式バッチ

v v m は、空気の容量(標準温度および標準圧力で測定)/培地の容量/分を意味する。

実施例	反応時間	(11)から	~(111)らゆ(11)	(111)の濃度	単離した	(V):(I)
	(時間)	の~(111)	の還元の比速度	(g/L)	Ø(111)	の比革
		斯化姆(%)	(g L-1h-1g-1		収率(%)	
			乾燥細胞重量)			
. 5	44	85	0.022	12.3	87	>166:
·	22	83	0.027	2.62	QN	> 64:
7	47	57.	0.052	6.1	85	> 86:
- 60	52	71	0.025	7.1	88	> 71:
, 6	24	79	0.032	4.65	Q.	> 85:
10	49	93	0.015	11.3	84	>110:
11	25.5	QX	0.018	1.98	Æ	> 63:
12	41	84	0.037	10.95	84	> 92:
13	48	79	0.030	16.96	. 91	>172:

化合物(N)は、調製したいずれの試料中にも検出されなかった。結果は化合物(N)の検出限界を基準として、実施例3に記載したHPLC条件を用いて算出された。

ND 選定されなかった。

実施例14

表 4

式 (I ! !) (R = t - プチル) の化合物の解明

実施例 5 に記載した方法の操作で得た粗生成物(III)(R = t - ブチル)を 、以下の方法でそのイソプロピリデン誘導体(I)に変換した。 粗生成物(145g:65g、0.28molのIIIを含有)を、マグネチックスターラーを備えた1Lの丸底フラスコに装入した。このフラスコに乾燥アセトン(200ml)、2、2-ジメトキシブロバン(294m1、2、39mol)およびメタンスルホン酸(1.5ml)を添加した。少量の試料を湿ったpH指示紙片にスポットすることにより溶液のpHを検査し、それが酸性であることを確認した。反応混合物を周囲温度で撹拌し、実施例3に記載した方法を用いるHPLCにより(III)の消失を監視した。反応は3時間で完了し、この時点で550mlの2%w/v炭酸水素ナトリウム水溶液を添加した。上記に従ってpHを再検査して、7~9の範囲内であることを確認した。混合物を分液漏斗に300mlの酢酸エチルで再抽出した。酢酸エチルを除去し、水相をさらに200mlの酢酸エチルで再抽出した。酢酸エチルを除去し、水相をさらに160mlの酢酸エチルで再抽出した。酢酸エチルは次を合わせ、1Lのm~~キサンを添加した。この合わせた酢酸エチルは放置すると凝固した。溶剤を真空蒸留により除去すると赤色の油が得られ、これは放置すると凝固した。

このイソプロピリデン(I)を $n-\Lambda$ キサンから結晶化し、 $n-\Lambda$ プタンから 再結晶して、白色の結晶質生成物を81%の収率で得た。このイソプロピリデン (I) は化学的純度 98.65%であり、化合物(II)、(III)および(V) (R=t-プチル)を含有せず、赤外分光法および 250MHz 「HNMR

参考:

ATCC アメリカン・タイプ・カルチャー・コレクション、

123031 Parklawn Drive, Rockville, Maryland 20852 USA

CBS セントラル・ビューロー・ボール・シンメル・カルチャーズ、

Oosterstraat 1, Postbus 273, NL-3740 AG Baarn, Netherland

DSM ドイッチュ・サムルング・フォン・ミクロオルガニスメン・ウント

・ツェルカルチュアレン社、

Mascheroder Weg 1b, D-330 Braunschweig, Germany

NCYC ナショナル・コレクション・オブ・イースト・カルチャーズ・インステ

ィチュート・オブ・フード・リサーチ、ノルウィッヒ・ラボラトリー、

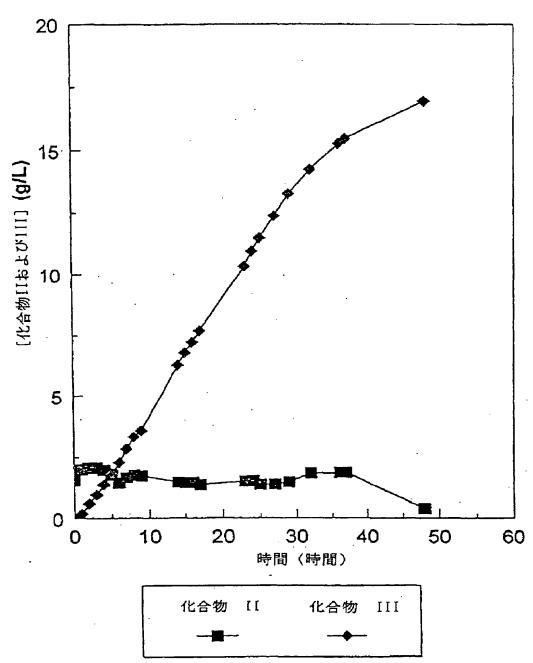
Norwich Research Park, Colney, Norwich NR4 7UA

BPCC ゼネカ社、バイオプロダクツ・カルチャー・コレクション、

(一般には入手できない)

【図1】





【国際調査報告】

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inte: mal Application No

	·	PCT/GB 96	5/01422
A. CLASSI IPC 6	IFICATION OF SUBJECT MATTER C12P41/00 C12P13/00 //C12P7,	/62,C07C255/12	
	o international Patent Classification (IPC) or to both national class	lifeation and IPC	
	SEARCHED		
IPC 6	ocumentation rearched (classification system followed by classificat C12P C07C	uon symbolsy	
Documenta	tion searched other than minimum documentation to the extent that	such documents are included in the fields	searched
Electronic d	ata base consulted during the international search (name of data ba	se and, where practical, search terms used)	
C' DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the r	elevant passages	Relevant to claim No.
Y	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 120, no. 31 January 1994 Columbus, Ohio, US;	. 5,	1
	abstract no. 52720, PATEL, RAMESH N. ET AL: "Enantic microbial reduction of	oselective	
	3,5-dioxo-6-(benzyloxy) hexanoic ethyl ester" XP002016585	acid,	
	see abstract & ENZYME MICROB. TECHNOL. (1993) 1014-21 CODEN: EMTED2; ISSN: 0141- 1993,		
Y	EP,A,0 569 998 (SQUIB8, E. R., Al 1NC., USA) 18 November 1993 see claims	ND SONS,	1
		-/	
ے د	her documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members are tisted	th annex.
"A" docum	tegories of cited documents; ent defining the general state of the art which is not ered to be of perceular relevance ducument but published on or after the international	"I later document published after the int or priority date and not in conflict we cited to understand the principle or to invention	ith the application but beory underlying the
filing of "L" docume which		"X" document of particular relevance; the cannot be considered about or cannot involve an inventive step when the de "Y" document of particular relevance; the	t be considered to current is taken alone claimed invention
O docum-	ent referring to an oral disclosure, use, adulation or	cannot be considered to involve an it document is combined with one or in ments, such combination being obvic in the art.	are other such docu-
like u	han the priority date claimed	"&" document member of the same patent	
	3 October 1996	Date of mailing of the international se	earch report
Name and r	nauling address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Russnik	Authorized officer	
	Tel. (+31-70) 340-3940, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Delanghe, L	

Form PCT/ISA 210 (second sheet) (July 1912)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inter Hall Application No PCT/GB 96/01422

	_	PCT/GB 96/01422
(Continu	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
ategory *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to daim No.
	J. BIOTECHNOL. (1994), 33(3), 283-92 CODEN: JBITD4;1SSN: 0168-1656, 1994, XP002016583 ZELINSKI, THOMAS ET AL: "purification and characterization of a novel carbonyl reductase isolated from Rhodococcus erythropolis" see the whole document	1
,	TETRAHEDRON (1995), 51(3), 687-94 CODEN: TETRAB; ISSN: 0040-4020, 1995, XP002016584 NAKAMURA, KAORU ET AL: "Mechanistic study for stereochemical control of microbial reduction of alphaketo esters in an organic solvent" see the whole document	1
1	US,A,5 155 251 (BUTLER DONALD E ET AL) 13 October 1992 see claims; example 2	1
Y	EP.A.0 330 172 (WARNER LANBERT CO) 30 August 1989 see page 42; example 3 see claims	1
	5.A. 216 (continueurs of second sheet) (July 1992)	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

Intert: 121 Application No PCT/GB 96/01422

		PCI/GB	96/01422
Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP-A-0569998	18-11-93	US-A- 5324662 CA-A- 2094191 JP-A- 6030783	28-06-94 16-11-93 08-02-94
US-A-5155251	13-10-92	AU-B- 65732D AU-A- 2754192 CA-A- 2116973 EP-A- 8643689 FI-A- 941632 JP-T- 7500105 NO-A- 941280 PT-A- 100943 WO-A- 9307115 ZA-A- 9207793	21-03-96 03-05-93 15-04-93 22-03-95 08-04-94 05-01-95 08-04-94 29-10-93 15-04-93
EP-A-0330172	30-08-89	US-A- 5003080 AT-T- 109777 AU-B- 634689 AU-A- 1601792 AU-B- 635171 AU-A- 1601892 AU-A- 3349689 CA-A- 1330441 DE-D- 68917336 DE-T- 68917336 EP-A- 0448552 ES-T- 2058356 FI-B- 94958 FI-A,B,C 941550 IE-B- 63994 JP-T- 3502798 NO-B- 177566 NO-A,B,C 941725 NO-A- 951075 NO-A- 963245 PT-B- 89774 US-A- 5280126	26-03-91 15-08-94 25-02-93 09-07-92 11-03-93 09-07-92 06-09-89 28-06-94 15-09-94 01-12-94 02-10-91 01-11-94 15-08-95 05-04-94 28-06-95 27-06-91 03-07-95 27-09-90 27-09-90 27-09-90 27-09-90 31-03-94 14-09-93 18-01-94

Form PCT/ISA/219 (perant family analize (July 1992)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT Into and Application No

	nformation on patent family men	pbers	PCT/GE	96/01422
Patent document cited in search report	Publication date	Patent (memb	amily er(s)	Publication date
EP-A-0330172		US-A- US-A- US-A- US-A-	5124482 5149837 5216174 5097045	23-06-92 22-09-92 01-06-93 17-03-92
				·
·				

Form PCT/ISA/218 (patent family annex) (July 1992)

フロントページの続き

(81) 指定国 EP(AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OA(BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG), AP(KE, LS, MW, SD, SZ, UG), UA(AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), AL, AM, AT, AU, AZ, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, GB, GE, HU, IL, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN